

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re application of

Yuki MOTOYAMA et al.

Serial No. NEW : **Attn: APPLICATION BRANCH**

Filed February 19, 2004 : Attorney Docket No. 2004\_0245A

OPTICALLY ACTIVE COMPOUND AND LIQUID  
CRYSTAL COMPOSITION CONTAINING THE  
COMPOUND

---

**CLAIM OF PRIORITY UNDER 35 USC 119**

Commissioner for Patents

P.O. Box 1450  
Alexandria, VA 22313-1450

Sir:

Applicants in the above-entitled application hereby claim the date of priority under the International Convention of Japanese Patent Application No. 2003-043853, filed February 21, 2003, as acknowledged in the Declaration of this application.

A certified copy of said Japanese Patent Application is submitted herewith.

Respectfully submitted,

Yuki MOTOYAMA et al.

By Warren M. Cheek, Jr.  
Warren M. Cheek, Jr.  
Registration No. 33,367  
Attorney for Applicants

WMC/dlk  
Washington, D.C. 20006-1021  
Telephone (202) 721-8200  
Facsimile (202) 721-8250  
February 19, 2004

Motoyama  
2004-0245A

日本国特許庁  
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 2003年 2月 21日  
Date of Application:

出願番号 特願 2003-043853  
Application Number:

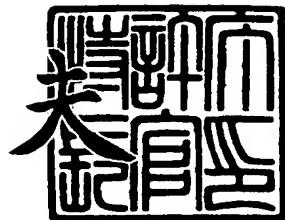
[ST. 10/C] : [JP 2003-043853]

出願人 三菱瓦斯化学株式会社  
Applicant(s):

2003年12月18日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

今井康



出証番号 出証特 2003-3105168

【書類名】 特許願  
【整理番号】 P2003-040  
【あて先】 特許庁長官殿  
【国際特許分類】 C09K 19/52  
【発明者】

【住所又は居所】 東京都葛飾区新宿 6 丁目 1 番 1 号 三菱瓦斯化学株式会  
社内 東京工場内

【氏名】 本山 裕規

【発明者】

【住所又は居所】 東京都葛飾区新宿 6 丁目 1 番 1 号 三菱瓦斯化学株式会  
社内 東京工場内

【氏名】 峰 高清

【発明者】

【住所又は居所】 東京都葛飾区新宿 6 丁目 1 番 1 号 三菱瓦斯化学株式会  
社内 東京工場内

【氏名】 城野 正博

【特許出願人】

【識別番号】 000004466

【氏名又は名称】 三菱瓦斯化学株式会社

【代理人】

【識別番号】 100117891

【弁理士】

【氏名又は名称】 永井 隆

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 025737

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0102335

【プルーフの要否】 要

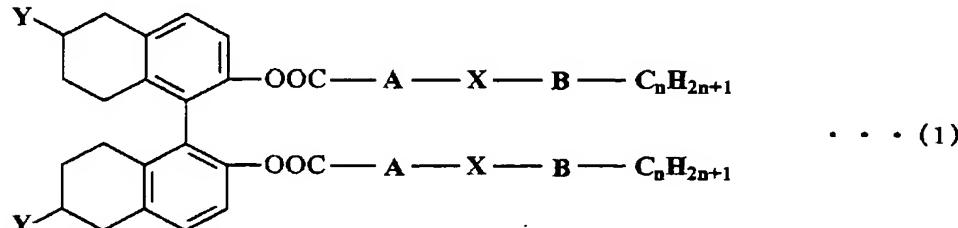
【書類名】 明細書

【発明の名称】 光学活性化合物およびそれを含む液晶組成物

【特許請求の範囲】

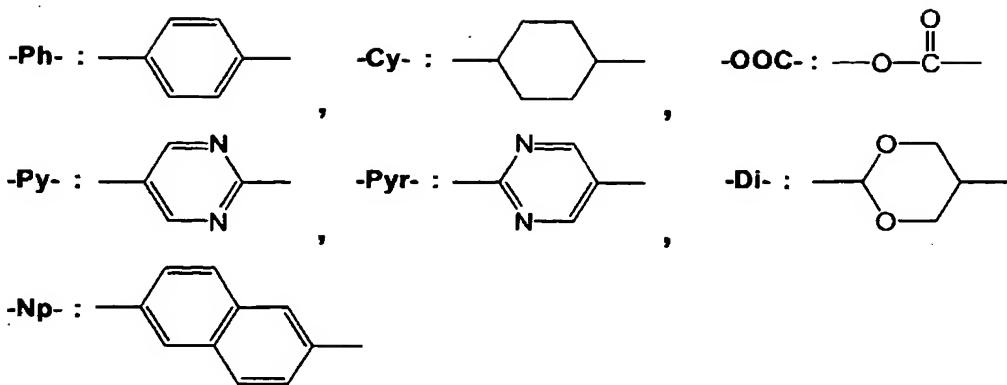
【請求項 1】 下記一般式(1) で表される光学活性化合物。

【化1】



(式中、nは1~10の整数であり、Yは水素、炭素数1~5のアルキル基、フェニル基、炭素数1~5のアルキルフェニル基または炭素数1~4のアルコキシフェニル基であり、Xは単結合(-), -OOC-または-OCH<sub>2</sub>-である。ここで、Xが単結合の時、Aは-Cy-, -Ph-, -Py-または-Np-であり、Aが-Cy-の時、Bは単結合、-Cy-または-Ph-Z-であり、Aが-Ph-の時、Bは単結合、-O-, -Cy-, -Ph-Z-, -Pyr-Z-, -Di-, -Ph-Cy-, -Ph-Ph-Z-, -Ph-Pyr-Z-または-Pyr-Ph-Z-であり、Aが-Py-の時、Bは-Ph-Z-であり、Aが-Np-の時、Bは単結合または-O-である。また、Xが-OOC-の時、Aは-Ph-, -Np-または-Ph-Ph-であり、Aが-Ph-の時、Bは-Cy-, -Ph-Z-, -Np-Z-, -Cy-Cy-, -Py-Ph-Z-, -Ph-Cy-, -Ph-Ph-Z-, -Ph-Di-, -Ph-Pyr-Z-, -Cy-Ph-Z-, -Ph-OOC-Cy-または-Ph-OOC-Ph-Z-であり、Aが-Np-または-Ph-Ph-の時、Bは-Cy-または-Ph-Z-である。更に、Xが-OCH<sub>2</sub>-の時、Aは-Ph-, -Np-または-Ph-Ph-であり、Aが-Ph-の時、Bは-Cy-, -Ph-Z-, -Np-Z-, -Cy-Cy-, -Py-Ph-Z-, -Ph-Cy-, -Ph-Ph-Z-, -Ph-Di-または-Ph-Pyr-Z-であり、Aが-Np-または-Ph-Ph-の時、Bは-Cy-または-Ph-Z-である（なお、Zは単結合(-)または-O-であり、また、-Ph-, -Cy-, -OOC-, -Py-, -Pyr-, -Di-または-Np-は下記構造を示し、-Ph-はその水素の一つがメチル基、フッ素または塩素で置換されていてもよい。））

## 【化2】



【請求項2】 該一般式(1)において、Yが水素である請求項1記載の光学活性化合物。

【請求項3】 該一般式(1)において、nが3~8の整数である請求項1記載の光学活性化合物。

【請求項4】 該一般式(1)において、Xが単結合である請求項1記載の光学活性化合物。

【請求項5】 該一般式(1)において、Xが-OOC-である請求項1記載の光学活性化合物。

【請求項6】 ねじり力 (HTP) が50以上である請求項1記載の光学活性化合物。

【請求項7】 該一般式(1)で表されるネマチック液晶用カイラルドーパント。

【請求項8】 該一般式(1)で表される光学活性化合物を、少なくとも一種以上含有するネマチック液晶組成物。

【請求項9】 電極を有する基板間に請求項8記載のネマチック液晶組成物を狭持してなる液晶素子。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

## 【産業上の利用分野】

本発明はカイラルドーパントとして有用な新規な光学活性化合物およびそれを含む液晶組成物ならびにその液晶組成物を用いた液晶表示素子に関する。更に詳

しくは、ねじり力（以下HTPと記す）が50以上であるカイラルドーパントおよびその利用に関する。

### 【0002】

#### 【従来の技術】

【特許文献1】米国特許6,217,792号

【特許文献2】特開昭62-81354号公報

【特許文献3】国際出願0234739号

【特許文献4】特開2002-179669号公報

【特許文献5】特願2002-184273号公報

【非特許文献1】H.-J.DEUSSENら、LIQUID CRYSTALS, Vol. 21, No. 3, p327, 1996年

### 【0003】

液晶表示素子の表示モードとして種々のものが知られているが、その多くの表示モードにおいて液晶の螺旋ピッチの制御が必要である。液晶の螺旋ピッチの制御が必要なモードとして、以下のようなものがある。現在実用化され多用されているモードは、ネマチック液晶を用いたツイスティッドネマチックモード(TNモード)ならびにスーパーツイスティッドネマチックモード(STNモード)である。

### 【0004】

TNモードでは、上基板と下基板の間で液晶分子が90度ねじれる様に配向しており、セル中でらせんの1/4ピッチが形成されている。

STNモードでは、上基板と下基板の間で液晶分子が220度前後ねじれる様に配向しており、セル中でおよそ3/5ピッチのらせんが形成されている。

TNモードは単純マトリックス駆動液晶表示素子およびアクティブマトリックス駆動液晶表示素子において、STNモードは単純マトリックス駆動液晶表示素子において使用されている。

### 【0005】

また、前記したTNモードおよびSTNモードとは別のモードとして、カイラルネマチック液晶の選択反射（以下、SRと記す）モードがある。図1および図2に示されている様に、SRモードでは液晶はらせん軸が基板に垂直なプレーナー状態（

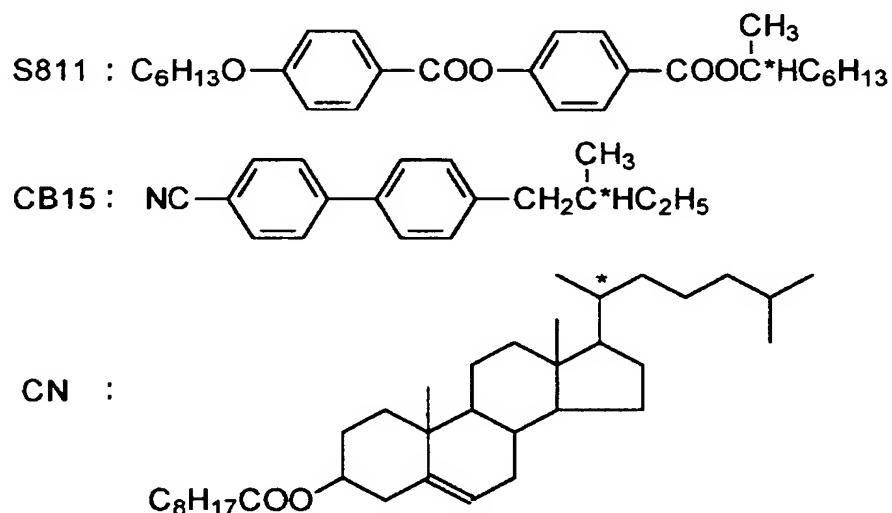
図1) とらせん軸の方向がランダムなフォーカルコニック状態(図2)をとり、これらの2状態は電圧パルスで切り替えることができる。プレーナー状態では螺旋ピッチに対応した波長の光を反射するが、フォーカルコニック状態では光は素子を透過する。反射状態を明、透過状態を暗とすることで表示が可能となる。

【0 0 0 6】

らせん構造を誘起する光学活性化合物は通常カイラルドーパントと呼ばれている。これまで数多くのカイラルドーパントが合成されているが、その代表的な化合物が下記構造の化合物である。

[0 0 0 7]

【化3】



[0008]

カイラルドーパントに求められる最も重要な性能は、大きなHTPを有することである。なお、HTPは下式で定義される物理量である。

$$HTP (\mu\text{m}^{-1}) = 1 / (\text{カイラルドーパントの添加量 (wt\%)} / 100 \times \text{誘起されるらせんピッチ (\mu m)})$$

カイラルドーパントは通常それ自体液晶性を示さず、しかも、分子量の大きなものが多く、母液晶に対して多量に添加した場合には、種々の性能を劣化させることが多い。性能劣化としては、等方相からネマチック相への相転移温度の低下、液晶の粘性増加、結晶化を引き起こしやすいなどがある。大きなHTPを有するカイラルドーパントは、母液晶に対して少量の添加で所望のらせんピッチを得

することができるため、諸性能の劣化を抑えることができる。上記のカイラルドーパントはHTPが小さく、より大きなHTPを示す化合物が求められている。

### 【0009】

なお、本明細書において、“液晶”とは、特に特定の化合物であると断らない限り、複数の液晶化合物よりなる組成物を意味する。また、“カイラルドーパント”とはらせん構造を誘起する光学活性化合物またはその化合物の混合物を意味する。更に、“母液晶”とは、カイラルドーパントを含まないネマチック液晶を意味する。

### 【0010】

#### 【発明が解決しようとする課題】

本発明は、HTPが50以上と極めて大きいという特徴を有するカイラルドーパントを提供することにある。

ヘプケラは特許文献2にて、光学活性部に1,1'-ビ-2-ナフトールを使用したカイラルドーパント化合物9種を開示しており、この内の5種が大きなHTPを示す。また、本発明者らも光学活性部に1,1'-ビ-2-ナフトールを使用したカイラルドーパント化合物の開発検討を種々行い、HTPが50以上ある化合物を見出した（特許文献5等）。本発明者らやヘプケラの化合物には等方相からネマチック相への相転移温度の低下、液晶の粘性増加、結晶化を引き起こしやすい等といった性能劣化を抑制する効果が認められた。

### 【0011】

上記化合物の他、HTPが50以上を示しているカイラルドーパント化合物として、光学活性部に、1,1'-ビ-2-ナフトールの2,2'-位にある水酸基部分を架橋した化合物がある。この中で、H.-J. DEUSSENらが非特許文献1に開示している化合物6種の内の3種、湯本らが特許文献4に開示している化合物25種の内の2種あるいはHECKMEIERらが特許文献3に開示している化合物6種の内の2種といったカイラルドーパント化合物がHTP50以上を示している。

### 【0012】

以上のように、HTPが50以上のカイラルドーパントの開発が各所で精力的に行われているが、その数はまだ少なく、種々のアプリケーションへの応用を考え

た場合、カイラルドーパントの種類の拡大が必要である。

【0013】

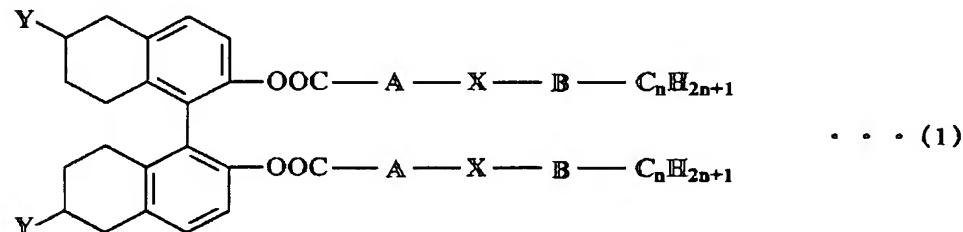
【課題を解決するための手段】

本発明者らは種々の検討を重ねた結果、5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトールおよびその誘導体を不斉源とする光学活性化合物が50以上と極めて大きなH.T.P.を示すことを見出した。

すなわち、本発明は、下記一般式(1)で表される光学活性化合物である。

【0014】

【化4】

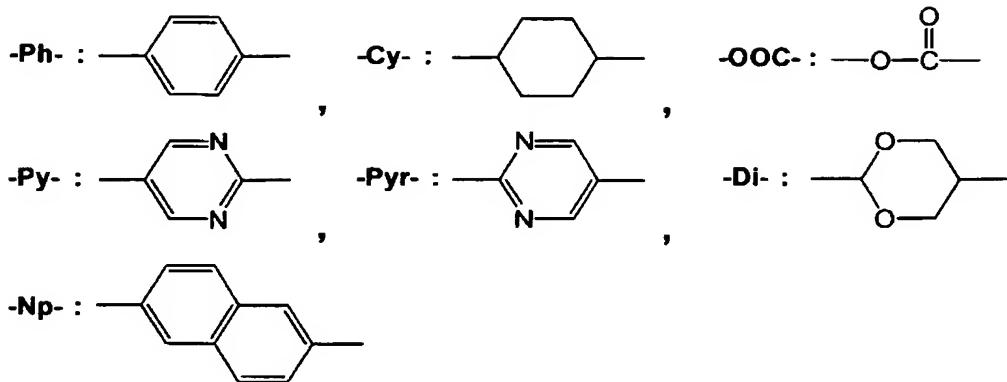


(式中、nは1~10の整数であり、Yは水素、炭素数1~5のアルキル基、フェニル基、炭素数1~5のアルキルフェニル基または炭素数1~4のアルコキシフェニル基であり、Xは単結合(-), -OOC-または-OCH<sub>2</sub>-である。ここで、Xが単結合の時、Aは-Cy-, -Ph-, -Py-または-Np-であり、Aが-Cy-の時、Bは単結合、-Cy-または-Ph-Z-であり、Aが-Ph-の時、Bは単結合、-O-, -Cy-, -Ph-Z-, -Pyr-Z-, -Di-, -Ph-Cy-, -Ph-Ph-Z-, -Ph-Pyr-Z-または-Pyr-Ph-Z-であり、Aが-Py-の時、Bは-Ph-Z-であり、Aが-Np-の時、Bは単結合または-O-である。また、Xが-OOC-の時、Aは-Ph-, -Np-または-Ph-Ph-であり、Aが-Ph-の時、Bは-Cy-, -Ph-Z-, -Np-Z-, -Cy-Cy-, -Py-Ph-Z-, -Ph-Cy-, -Ph-Ph-Z-, -Ph-Di-, -Ph-Pyr-Z-, -Cy-Ph-Z-, -Ph-OOC-Cy-または-Ph-OOC-Ph-Z-であり、Aが-Np-または-Ph-Ph-の時、Bは-Cy-または-Ph-Z-である。更に、Xが-OCH<sub>2</sub>-の時、Aは-Ph-, -Np-または-Ph-Ph-であり、Aが-Ph-の時、Bは-Cy-, -Ph-Z-, -Np-Z-, -Cy-Cy-, -Py-Ph-Z-, -Ph-Cy-, -Ph-Ph-Z-, -Ph-Di-または-Ph-Pyr-Z-であり、Aが-Np-または-Ph-Ph-の時、Bは-Cy-または-Ph-Z-である（なお、Zは単結合(-)または-O-であり、また、-Ph-, -Cy-, -OOC-, -Py-, -Pyr-, -Di-または-Np-は下記構造を示し、-Ph-はその水素の一つがメチル基、フッ素また

は塩素で置換されていてもよい。))

【0015】

【化5】



【0016】

そして、本発明では、該一般式(1)において、Yが水素原子である光学活性化合物が望ましく、nが3～8の整数である光学活性化合物が望ましく、Xが単結合(=)あるいは-OOC-である光学活性化合物が望ましい。また、ねじり力(H.T.P)が50以上である化合物が望ましい。そして本化合物は、ネマチック液晶用カイラルドーパントとして好適に使用され、該一般式(1)で表される光学活性化合物を少なくとも1種以上含有するネマチック液晶組成物として好適に使用され、このネマチック液晶組成物を、電極を有する基板間に狭持してなる液晶素子とされる。

【0017】

光学活性体にはR体とS体とがあるが、いずれも好適に使用できる。すなわち、R体とS体との性質の違いは、誘起するらせん構造の掌性(右らせん、左らせん)が異なる点である。そこで、使用にあたっては、併用するカイラルドーパントの掌性を考慮し、いずれかを選択する。

【0018】

本発明の化合物は、母液晶であるネマチック液晶との相溶性が良く、結晶化も起こしにくいが、本発明の光学活性化合物を単独で多量にネマチック液晶へ添加した場合、その組み合わせによっては得られた組成物が常温で結晶化する場合があり得る。しかし、この場合、他のカイラルドーパントを併用することによって

容易に結晶化が回避できる。

本発明の光学活性化合物をカイラルドーパントとして使用する場合、光学活性化合物は、それを添加したネマチック液晶に基づいて、通常 0.1~20重量%、好ましくは 0.1~10重量%の範囲で添加される。この添加割合は、光学活性化合物のHTPの値、結晶性およびネマチック液晶の種類などにより、この好適範囲が決定される。

#### 【0019】

らせんピッチは温度に対して変化しやすいという性質があるが、らせんピッチの変化は種々の性能に影響を与えるため、前記したいずれの表示モードにおいても、らせんピッチの温度変化はできるだけ小さいほうが望ましい。

特に、SRモードでは、らせんピッチに対応する光を反射（選択反射）し明状態となるが、これまでに開発されたカイラルドーパントの多くは、温度上昇に伴いらせんピッチが長くなり、反射光の色が長波長側へ変化してしまうという問題があった。

選択反射波長の温度上昇に伴う変化を「波長シフト」と呼ぶ。温度上昇により選択反射波長が長くなる場合をプラスの波長シフトと定義し、逆に短くなる場合をマイナスの波長シフトと定義する。

#### 【0020】

選択反射波長の温度依存性をなくす方法として、プラスの波長シフトを示すカイラルドーパントとマイナスの波長シフトを示すカイラルドーパントとを組み合わせて使用する方法がある。

本発明においては、A、BおよびXを適宜変えることにより、プラスの波長シフトを示すカイラルドーパントならびにマイナスの波長シフトを示すカイラルドーパントいずれも得ることができる。従って、組み合わせるカイラルドーパントの波長シフトを考慮し、本発明の化合物を適宜選択することにより、選択反射波長の温度依存性のない液晶組成物を得ることができる。

#### 【0021】

##### 【発明の効果】

本発明は、HTPが50以上と極めて大きいという特徴を有するカイラルドーパ

ントを提供する。

従って、TNモード、STN モード及びSRモードで使用する液晶において、本発明のカイラルドーパントを少量添加するだけでらせんのピッチを調節することができるため、母液晶の性能劣化を抑制できる。

### 【0022】

#### 【実施例】

次に実施例および比較例を掲げて本発明を更に具体的に説明するが、本発明はもちろんこれに限定されるものではない。

### 【0023】

実施例 1 (式(1) :  $n=4$ ,  $X=-$ ,  $Y=H$ ,  $A=-Ph-$ ,  $B=-Cy-$  (E1))

4-(トランス-4-n-ブチルシクロヘキシル) 安息香酸-(R)-5,5',6,6',7,7',8,8' -オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトールジエステルの製造。

ナス型フラスコに (R)-(+)-5,5',6,6',7,7',8,8' -オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトール 0.50g(0.0017mol) および 4-(トランス-4-n-ブチルシクロヘキシル) 安息香酸 0.88g(0.0034mol) を入れ、ジクロロメタン 25mL(ミリリットル) に溶かした。そこにジシクロヘキシカルボジイミド(DCC) 0.77g(0.0037mol) およびジメチルアミノピリジン(DMAP) 0.33g(0.0027mol) を加え、室温で一昼夜攪拌を行った。

析出した固体をろ別し、有機層を 2N 塩酸および水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した。

減圧下に溶媒を留去した後、シリカゲルを用いたカラムクロマトグラフにより精製を行なう事により目的化合物を 0.74g (収率56%) 得た。

### 【0024】

実施例 2 ~ 4

(式(1) :  $n=5$ ,  $X=-$ ,  $Y=H$ ,  $A=-Ph-$ ,  $B=-Ph-$  (E2)) 4'-n-ペンチルビフェニル-4-カルボン酸-(R)-5,5',6,6',7,7',8,8' -オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトールジエステル、

(式(1) :  $n=8$ ,  $X=-$ ,  $Y=H$ ,  $A=-Ph-$ ,  $B=-Di-$  (E3)) 4-(5-n-オクチル-1,3-ジオキサン-2-イル) 安息香酸-(R)-5,5',6,6',7,7',8,8' -オクタ

ヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトールジエステル、および

(式1) :  $n=6$ ,  $X=-$ ,  $Y=H$ ,  $A=-Ph-$ ,  $B=-O-$  (E4)) 4-n-ヘキシリオキシ安息香酸-(R)-5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトールジエステルの製造。

実施例1において、4-(トランス-4-n-ブチルシクロヘキシル)安息香酸に替えて、4'-n-ペンチルビフェニル-4-カルボン酸、4-(5-n-オクチル-1,3-ジオキサン-2-イル)安息香酸、または4-n-ヘキシルオキシ安息香酸をそれぞれ用いた以外は実施例1と同様にして、目的化合物を得た。

### 【0025】

実施例5 (式1) :  $n=6$ ,  $X=-OOC-$ ,  $Y=H$ ,  $A=-Ph-$ ,  $B=-Ph-Cy-$  (E5)) 4-(トランス-4-n-ヘキシルシクロヘキシル)安息香酸-[5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルビス(オキシカルボニル-4,1-フェニレン)エステルの製造。

### 【0026】

(1) 4-アセトキシ安息香酸-[5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルエステルの合成。

ナス型フラスコに(R)-(+)-5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトール 5.0g(0.017mol)および4-アセトキシ安息香酸クロライド 11.1g(0.056mol)を入れ、ジクロロメタン 150mLに溶かした。そこに、ピリジン 4.4g(0.056mol)を加え、室温で一昼夜攪拌を行った。

反応液に水 50mLを加えて30分攪拌した後、2N 塩酸を加え有機層と水層とを分離した。有機層を水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した。減圧下で溶媒を留去して、目的化合物 9.8g(0.016mol)を得た。

### 【0027】

(2) 4-ヒドロキシ安息香酸-[5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルエステルの合成。

ナス型フラスコに4-アセトキシ安息香酸-[5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルエステル 9.8g(0.016mol)を入れ、トルエン 50mLに溶かした。そこにメチルアミン40wt%のメタノール溶液を4.9g(0.0

63mol)滴下し、室温で5時間攪拌を行った。

反応液に2N塩酸を加え、有機層と水層を分液した。

有機層を水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した後、減圧下で溶媒を留去して、目的化合物7.2g(収率85%)を得た。

### 【0028】

(3) 4-(トランス-4-n-ヘキシルシクロヘキシル) 安息香酸-[5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルビス(オキシカルボニル-4,1-フェニレン) エステルの合成。

ナス型フラスコに4-ヒドロキシ安息香酸-[(R)-5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルエステル 1.0g(0.0019mol)、4-(トランス-n-ヘキシルシクロヘキシル) 安息香酸 1.1g(0.0037mol)を入れ、ジクロロメタン 40mLに溶かした。DCC 0.92g(0.0045mol)およびDMAP 0.18g(0.0015mol)を加え、室温で一昼夜攪拌を行った。析出した固体を濾別し、有機層を2N塩酸および水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した後、減圧下で溶媒を留去し、粗生成物を得た。

得られた粗生成物をシリカゲルを用いたカラムクロマトグラフにより精製し、目的化合物 1.5g(収率74%)を得た。

### 【0029】

#### 実施例6、7

(式1) : n=6, X=-OOC-, Y=H, A=-Ph-, B=-Ph-0- (E6) 4-n-ヘキシルオキシ安息香酸-[5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルビス(オキシカルボニル-4,1-フェニレン) エステル、および

(式1) : n=5, X=-OOC-, Y=H, A=-Ph-, B=-Cy- (E7) トランス-4-n-ペンチルシクロヘキサンカルボン酸-[5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフタレン]-2,2'-ジイルビス(オキシカルボニル-4,1-フェニレン) エステルの製造。

実施例5(3)において、4-(トランス-n-ヘキシルシクロヘキシル) 安息香酸に替えて、4-n-ヘキシルオキシ安息香酸、トランス-4-n-ペンチルシクロヘキサンカルボン酸をそれぞれ用いた以外は実施例5と同様にして、目的化合物を得

た。

### 【0030】

また、各化合物（E1～E7）の熱物性をDSC（昇温）により測定した結果は下記であった。

E1(42)、E2(33)、E3(12)、E4(1)、E5(46)、E6(26)、E7(26)

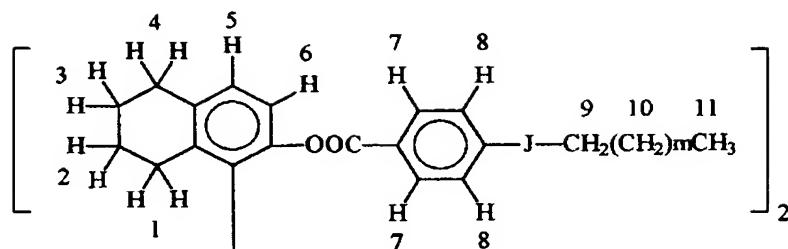
なお、（）内の数値は融点またはガラス転移温度（℃）である。化合物E1～E7が室温で結晶状態になっているのか、或いは、ガラス状態になっているのか、明確には確認できなかった。

また、光学活性化合物（E1～E7）について、その構造式を化6に、<sup>1</sup>H-NMRの測定結果を表1、2に示した。

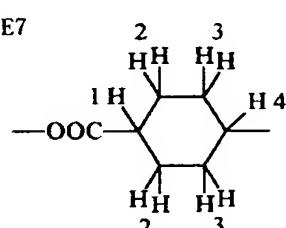
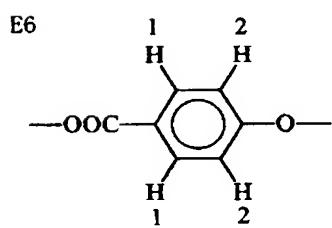
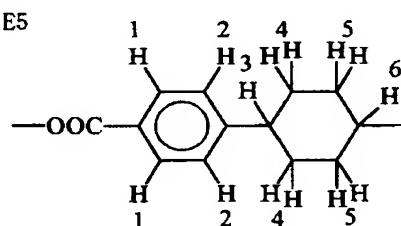
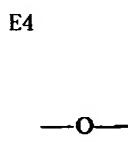
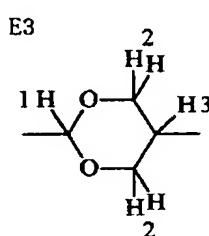
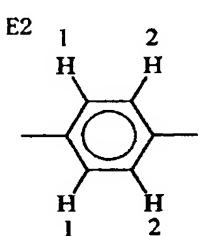
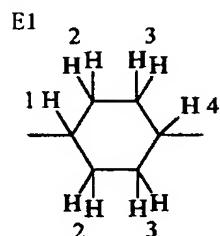
### 【0031】

## 【化6】

[共通部分]



[J部分]



## 【0032】

表1 共通部分 δ (1H) ppm

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
E1	←1.02-2.80 →	7.06	7.06	7.70	7.21		←1.02-1.87 →		0.94		
E2	←1.34-2.81 →	7.10	7.10	7.84	7.54		←1.34-2.81 →		0.90		
E3	←1.08-2.78 →	7.05	7.05	7.77	7.45		←1.08-1.72 →		0.89		
E4	←1.31-2.79 →	7.06	7.06	7.71	6.80	3.97		1.31-1.81	0.91		
E5	←1.03-2.82 →	7.09	7.09	8.09	7.34		←1.03-1.91 →		0.90		

E6	←1.34-2.82 →	7.10	7.10	8.12	7.21	4.05	1.34-1.86	0.92
E7	←0.98-2.80 →	7.06	7.06	7.79	7.06	←0.98-2.13 →	0.90	

## 【0033】

表2 I部分 δ (1H) ppm

	1	2	3	4	5	6
E1	2.47	←1.02-1.87 →		-	-	-
E2	7.54	7.26	-	-	-	-
E3	5.40	3.52, 4.23	2.10	-	-	-
E4	-	-	-	-	-	-
E5	7.86	7.19	2.57	←1.03-1.91 →		
E6	7.86	6.98	-	-	-	-
E7	2.46	←0.98-2.13 →		-	-	-

## 【0034】

## 実施例8

上記で合成した光学活性化合物（E1～E7）について、H T P 並びに波長シフトの測定をした。

メルク社製ネマチック液晶（ZLI-1565）に、実施例1～7で得た光学活性化合物（E1～E7）を所定量添加し、キラルネマチック（N\*）液晶組成物を調製した。

調製した液晶組成物のN\*相の上限温度、特性反射の挙動を調べ、最後に特性反射の挙動によりねじり力（H T P）、波長シフトを求めた。

## 【0035】

N\*相の上限温度の決定は偏光顕微鏡観察により行った。

また、特性反射挙動測定は以下の手順で行った。ITO電極付の液晶セル（セル厚10μm）に、上記で調製した液晶組成物を等方相の状態で充填した。このセルを60°Cとし、±60Vの矩形波電圧を1分間程度印加した後、室温まで急冷しプレーナー配向を得た。

この液晶セルの25°C、60°Cにおける特性反射挙動を自記分光光度計を用いて調べた。25°C、60°CにおけるH T Pはそれぞれ下式より求めた。

$$H T P (\mu m^{-1}) = n / (\lambda_{25} \times C / 100)$$

$$H T P (\mu m^{-1}) = n / (\lambda_{60} \times C / 100)$$

ここで、nはカイラルネマチック液晶の屈折率、 $\lambda_{25}$ は25°C、 $\lambda_{60}$ は60°Cにおける特性反射波長（ $\mu m$ ）、Cは光学活性化合物の濃度（wt%）を表す。尚、屈折率nは母液晶ZLI-1565の値1.6を採用した。

### 【0036】

波長シフトは下式より求めた。

$$\text{波長シフト (nm)} = \lambda_{60} - \lambda_{25}$$

ここで、 $\lambda_{25}$ 、 $\lambda_{60}$ は単位をnmとする他は、上記と同じである。

結果を表3に示した。実施例の光学活性化合物は50以上の大きなHTPを有していることがわかる。

### 【0037】

#### 比較例1

実施例8と同様に、公知化合物CB15、CN、S-811を用いて調製した液晶組成物のN\*相の上限温度を調べ、次に特性反射挙動よりHTP、波長シフトを求めた。

結果を表3にまとめた。

### 【0038】

表3

化合物	添加量 (wt%)	Iso-N* (°C)	HTP (1 / $\mu m$ )	波長シフト (nm)
E 1	5	8 3	7 7	+ 2 8
E 2	5	8 3	7 7	+ 4 1
E 3	5	8 3	7 3	+ 3 2
E 4	5	8 2	5 3	+ 1 3 1
E 5	5	8 8	6 9	- 2 6
E 6	5	8 4	7 4	+ 9
E 7	5	8 4	7 1	+ 1 2
CB15	1 5	7 4	8	+ 1 3 9
CN	3 0	8 2	5	+ 3 4
S811	1 5	7 3	1 0	+ 7

注) Iso-N\* は等方相からカイラルネマチック相への相転移温度（即ち、N\*相の

上限温度) を示す。

【図面の簡単な説明】

【図1】

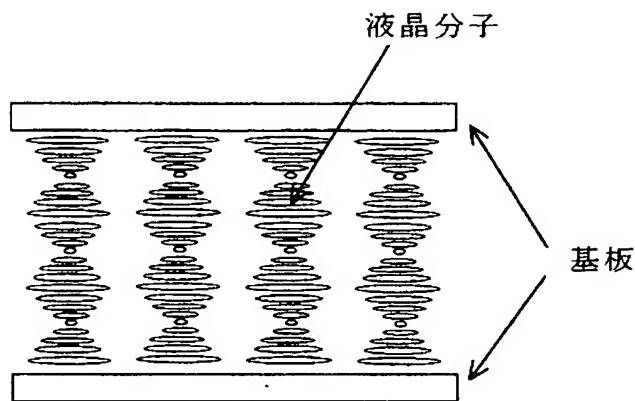
カイラルネマチック液晶のプレーナー分子配向

【図2】

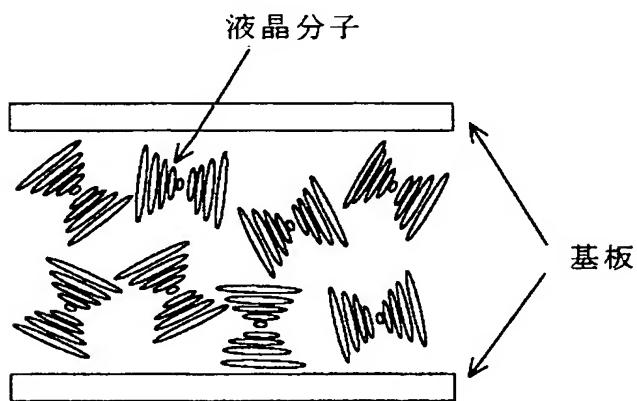
カイラルネマチック液晶のフォーカルコニック分子配向

【書類名】 図面

【図 1】



【図 2】



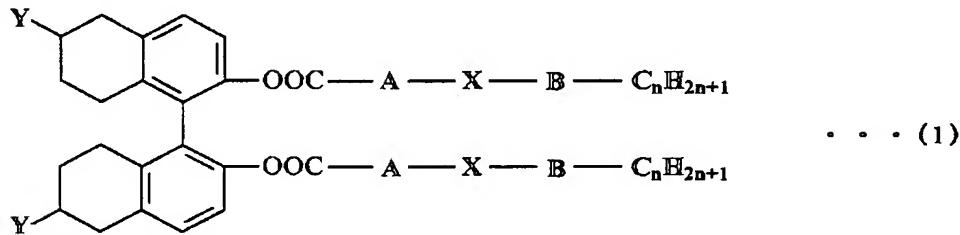
【書類名】 要約書

## 【要約】

【課題】 HTPが極めて大きいカイラルドーパントを提供する。

【解決手段】 下記一般式(1)で表される5,5',6,6',7,7',8,8'-オクタヒドロ-1,1'-ビ-2-ナフトールを不斉源とする光学活性化合物。

## 【化1】



(式中、nは1~10の整数であり、Yは水素、炭素数1~5のアルキル基、フェニル基、炭素数1~5のアルキルフェニル基または炭素数1~4のアルコキシフェニル基である。Xは単結合(-), -OOC-または-OCH<sub>2</sub>-である。AおよびBはシクロヘキサン、ベンゼン、ピリミジン、ナフタリン、ジオキサンなどから選択した環を環数の合計で2~4個有するように環相互の結合形式を含んで特定の組み合わせで選択した置換基である。)

【効果】 HTPが50以上と極めて大きいという特徴を有するカイラルドーパントが得られた。本カイラルドーパントは、少量添加するだけでらせんのピッチを調節することができるため、母液晶の性能劣化を抑制できる。

【選択図】 なし

## 認定・付加情報

特許出願の番号 特願2003-043853  
受付番号 50300279646  
書類名 特許願  
担当官 第六担当上席 0095  
作成日 平成15年 2月24日

## &lt;認定情報・付加情報&gt;

【提出日】 平成15年 2月21日

次頁無

出証特2003-3105168

特願2003-043853

出願人履歴情報

識別番号 [00004466]

1. 変更年月日 1990年 8月20日  
[変更理由] 新規登録  
住 所 東京都千代田区丸の内2丁目5番2号  
氏 名 三菱瓦斯化学株式会社

2. 変更年月日 1994年 7月26日  
[変更理由] 住所変更  
住 所 東京都千代田区丸の内2丁目5番2号  
氏 名 三菱瓦斯化学株式会社